**FIŞA DE LUCRU**

1. Ştiind că K, este situat în grupa I-a A, perioada a 4-a, stabiliţi:

♣ configuraţia electronică a atomului de potasiu

♣ ce tip de ioni formează

♣ în ce constă procesul de ionizare al atomului de potasiu

1. Elementul Ca are Z = 20 şi A= 40. Ce puteţi deduce din aceste valori?Ce fel de ioni poate forma atomul de calciu? Reprezentaţi grafic procesul de ionizare şi stabiliţi care este configuraţia electronică a atomului de calciu.
2. Ce ion poate forma atomul de oxigen? Explicaţi procesul de ionizare al acestuia..
3. Fluorul are Z -= 9 , A= 19. Stabiliţi structura atomului de fluor. Comparaţi configuraţia electronică a atomului de fluor cu cea a ionului de fluor.
4. Cunoscând că elementul iod este situat în grupa a VII –a A şi perioada a 5-a, determinaţi cu ajutorul sistemului periodic al elementelor:

♣ valoarea numărului atomic

♣ configuraţia electronică a atomului de iod

♣ procesul de ionizare

♣ configuraţia electronică a atomului de iod

Succes !

1